FLUORINATED COPOLYMER, FILM-FORMING COMPOSITION, REFLECTION-PREVENTIVE MEMBRANE, REFLECTION-PREVENTIVE FILM AND IMAGE DISPLAY DEVICE

Publication number: JP2003026732 (A)

Publication date:

2003-01-29

Inventor(s):

OBAYASHI TATSUHIKO; HOSOKAWA TAKASHI +

Applicant(s):

FUJI PHOTO FILM CO LTD +

Classification:

- International: G02B1/11; C08F214/18; C08F216/14; G02B1/10; C08F214/00; C08F216/00;

G02B1/10; (IPC1-7): C08F216/14; C08F214/18; G02B1/10; G02B1/11

- European:

Application number: JP20020097830 20020329

Priority number(s): JP20020097830 20020329; JP20010116209 20010413

Abstract of JP 2003026732 (A)

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a fluorinated copolymer whose cured film is excellent in marring resistance, a film-forming composition containing the same, a reflection-preventive membrane, a reflection-preventive film and a display device. SOLUTION: A reflection-preventive membrane excellent in reflection- preventive performance and marring resistance can be obtained by using a fluorinated copolymer represented by formula 1: wherein Rf<1> is a fluorinated alkyl group having a 1-30C straightchain, branched or alicyclic structure and may have an ether linkage, Rf<2> is a 1-5C perfluoroalkyl group, A is a constituent having at least one reactive group which can participate in a crosslinking reaction, B is an optional constituent, a to d are respectively molar fractions of each constituent and respectively represent values satisfying the relations of 55<=a+b<=95, 5<=a<=90, 5<=b<=70, 5<=c<=45, and 0<=d<=40.

Data supplied from the espacenet database — Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-26732 (P2003-26732A)

(43)公開日 平成15年1月29日(2003.1.29)

(51) Int.Cl.7	識別記号	FΙ	テーマコード(参考)
C08F 216/1	4	C 0 8 F 216/14	2 K 0 0 9
214/1	8	214/18	4J100
G 0 2 B 1/1	0	G 0 2 B 1/10	Α
1/1	.1		Z

審査請求 未請求 請求項の数5 OL (全 27 頁)

(71)出願人 000005201 (21)出願番号 特願2002-97830(P2002-97830) 富士写真フイルム株式会社 (22)出願日 神奈川県南足柄市中沼210番地 平成14年3月29日(2002.3.29) (72)発明者 大林 達彦 (31)優先権主張番号 特願2001-116209(P2001-116209) 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 (32)優先日 平成13年4月13日(2001.4.13) フイルム株式会社内 (33)優先権主張国 日本(JP) (72)発明者 細川 隆史 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内 (74)代理人 100076439 弁理士 飯田 敏三

最終頁に続く

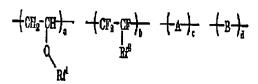
(54)【発明の名称】 含フッ素共重合体、皮膜形成用組成物、反射防止膜、反射防止フィルムおよび画像表示装置

(57)【要約】 (修正有)

【課題】 硬化皮膜の耐擦傷性に優れる含フッ素共重合体、これを含有する皮膜形成用組成物、反射防止膜、反射防止フィルム及び表示装置を提供する。

【解決手段】 下記一般式1で表わされる含フッ素共重合体を用いることにより、反射防止性能と耐擦傷性に優れた反射防止膜を得ることができる。

一般式!



一般式1中、R f 1 は炭素数 $1\sim30$ の直鎖、分岐または脂環構造を有する含フッ素アルキル基を表わし、エーテル結合を有していても良く、R f 2 は炭素数 $1\sim5$ のパーフルオロアルキル基を表わし、Aは架橋反応に関与し得る反応性基を少なくとも1つ以上含有する構成成分

を表わし、Bは任意の構成成分を表わし、 $a \sim d$ はそれぞれ各構成成分のモル分率 (%) を表わし、それぞれ 5 $5 \le a + b \le 9$ 5、 $5 \le a \le 9$ 0、 $5 \le b \le 7$ 0、 $5 \le c \le 4$ 5、 $0 \le d \le 4$ 0の関係を満たす値を表わす。

【特許請求の範囲】

* 合体。

【請求項1】 下記一般式1で表わされる含フッ素共重* 【化1】

一般式1

20

30

一般式1中、R f 1 は炭素数1~30の直鎖、分岐または脂環構造を有する含フッ素アルキル基を表わし、エーテル結合を有していても良く、R f 2 は炭素数1~5のパーフルオロアルキル基を表わし、Aは架橋反応に関与し得る反応性基を少なくとも1つ以上含有する構成成分を表わし、Bは任意の構成成分を表わし、a~dはそれぞれ各構成成分のモル分率(%)を表わし、それぞれ55 \le a + b \le 95、5 \le a \le 90、5 \le b \le 70、5 \le c \le 45、0 \le d \le 40の関係を満たす値を表わす。

【請求項2】 請求項1に記載の含フッ素共重合体を含有することを特徴とする皮膜形成用組成物。

【請求項3】 請求項1記載の含フッ素共重合体を含む 低屈折率層を有することを特徴とする反射防止膜。

【請求項4】 透明支持体上に請求項3に記載の反射防止膜を設置したことを特徴とする反射防止フィルム。

【請求項5】 請求項4に記載の反射防止フィルムを配置したことを特徴とする表示装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

【0002】本発明は新規な含フッ素共重合体と、反射防止フィルム、塗料、電気・電子部品として有効な低誘電率材料に利用可能な皮膜形成用組成物、並びにそれを塗設して形成された低屈折率層を有する反射防止フィルムと、それを用いた偏光板及び液晶表示装置に関する。

[0003]

【従来の技術】反射防止膜は一般に、外光の反射によるコントラスト低下や像の映り込みを防止するために、光学干渉の原理を用いて反射率を低減するように光学製品などの表面に設置され、特に良好な視認性を求められる陰極管表示装置(CRT)、プラズマディスプレイパネル(PDP)や液晶表示装置(LCD)のような画像表示装置において、その表示面の最表面に配置される。

【0004】このような反射防止膜は、高屈折率層の上に適切な膜厚の低屈折率層を形成することにより作製できる。低屈折率素材としては反射防止性能の観点から可能な限り屈折率の低い素材が望まれ、同時にディスプレ 50

イの最表面に用いられるため高い耐擦傷性が要求される。また生産性の観点からは、ウエット塗布が可能な素材が好ましい。

【0005】素材の屈折率を下げる手段としては、フッ素原子の導入が一般的であり、例えば特開平8-92323号、特開平10-147749号、同10-25388号等には安価な含フッ素オレフィンを主成分とする硬化性重合体の反射防止膜への利用に関して記載がなされている。

【0006】硬化性含フッ素オレフィンは耐侯性塗料としても古くから検討されており、例えば特開昭57-34107号、同61-258852号、同61-275311号、同62-85740号、同62-292848号等多くの報告がなされている。

【0007】上記公開公報の実施例に使用されているへ キサフルオロプロピレンはテトラフルオロエチレンに比 べて結晶性が低く、屈折率、溶解性の観点からも反射防 止膜低屈折率層素材として好ましいものである。しかし ながら、 J. Polymer. Sci., 4(6), 481 (1952)、日本化学会誌,51 (1),112 (1980) 等にも記載される様に、該モノマーは通常 の溶液系ラジカル重合反応においては単独重合性に乏し く、ビニルエーテル等の比較的電子供与的なモノマーと は交互共重合が可能であるが、この場合にも最大50mo 1%程度しかポリマー中に導入できないため、フッ素含 率を十分に上げて屈折率を下げたいという目的に対して は問題があった。一方、オクタフルオロー1ーブテンで は条件によっては60mol%以上の導入も可能である が、やはり70mol%を超える導入は難しく、また該モ ノマーは汎用性に乏しいという問題もある。

【0008】ポリマーの屈折率を下げるためには、屈折率の高い架橋性モノマーの組成を下げ、比較的屈折率の低いエチルビニルエーテル等の共重合組成を上げれば良いが限界があり、架橋基密度が下がるため耐擦傷性の点、でも不利である。

【0009】一方前記公開公報の実施例では、パーフルオロ(プロピルビニルエーテル)を導入することにより

1

フッ素含率を上げる手法が記載されている。しかしながら、該モノマーもヘキサフルオロプロピレンと同様の重合反応性を示すため、単独ではもちろんヘキサフルオロプロピレンと共重合させた場合において、ヘキサフルオロプロピレンとの合計のモル分率としてもポリマー中に50mo1%以上の導入は難しい。パーフルオロ(プロピルビニルエーテル)の導入によりフッ素含率をある程度高めることができるが、皮膜の耐擦傷性の低下が著しく、導入量を上げると皮膜の透明性が低下するという問題があった。

【0010】すなわちヘキサフルオロプロピレン系共重合体において、フッ素含率が高く、屈折率が低く、溶剤溶解性および塗布性が良く、透明性に優れかつ耐擦傷性に優れる材料の開発が望まれていた。

[0011]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、第1にフッ素含率が高く、硬化皮膜の耐擦傷性に優れる含フッ素共重合体およびこれを含有する皮膜形成用組成物を提供することであり、第2に該含フッ素皮膜形成用組成物を高屈折率層上に塗布、硬化させて低屈折率層を形成することにより、安価で十分な反射防止性能および耐擦傷性を有する反射防止膜を提供することにあり、第3にその反射防止膜を透明支持体上に配置した反射防止フィルムを提供することにあり、第4にその反射防止フィルムを配置した表示装置を提供することにある。

[0012]

【課題を解決するための手段】本発明の課題は、以下に示す1)~18)の本発明によって達成された。

1) 下記一般式1で表わされる含フッ素共重合体。

[0013]

【化2】 一般式1

【0014】一般式1中、Rf 1 は炭素数1~30の直鎖、分岐または脂環構造を有する含フッ素アルキル基を表わし、エーテル結合を有していても良く、Rf 2 は炭素数1~5のパーフルオロアルキル基を表わし、Aは架橋反応に関与し得る反応性基を少なくとも1つ以上含有する構成成分を表わし、Bは任意の構成成分を表わし、a~dはそれぞれ各構成成分のモル分率(%)を表わし、それぞれ55 \le a+b \le 95、5 \le a \le 90、5 \le b \le 70、5 \le c \le 45、0 \le d \le 40の関係を満たす値を表わす。

2) 上記一般式1におけるR f が下記一般式2で表わ 50

されることを特徴とする上記1)記載の含フッ素共重合 体

【0015】 【化3】 一般式 2

$-CH_3$ $+CH_2$ $+CH_2$ $+CH_3$ $+CH_3$

【0016】一般式2中、Rf 3 は炭素数1~20の直鎖、分岐または脂環構造を有する含フッ素アルキル基を表わし、エーテル結合を有していても良く、pは0~5の整数を表わし、qは0または1を表わす。

3) 上記一般式1 におけるR f が下記一般式3 で表わされることを特徴とする上記1) 記載の含フッ素共重合体

[0017]

【化4】

一般式3

-CH2(CH2)rOCHRRf4

【0018】一般式3中、Rは水素原子または炭素数1~5のフッ素原子を含む/または含まないアルキル基を表わし、エーテル結合を有していても良く、Rf 4 は炭素数1~14の直鎖、分岐または脂環構造を有する含フッ素アルキル基を表わし、エーテル結合を有していても良く、RとRf 4 は互いに結合して環を形成しても良く、rは0~4の整数を表わす。

- 4) 上記一般式 1 におけるcが $2.5 \le c \le 4.0$ であることを特徴とする上記 1) \sim 3) のいずれかに記載の含フッ素共重合体。
- 5)上記一般式1におけるAが加水分解可能な基を有するシリル基、反応性不飽和2重結合を有する基、開環重合反応性基のいずれかを有する重合体の構成成分を表わすことを特徴とする上記1)~4)のいずれかに記載の含フッ素共重合体。
- 6) 上記一般式1におけるAが下記一般式4で表わされる重合体の構成成分を表わすことを特徴とする上記1) ~5) のいずれかに記載の含フッ素共重合体。

[0019]

【化5】

一般式4

【0020】一般式4中L¹ は炭素数1~20のアルキレン基を表わし、Xは水酸基または加水分解可能な基を

表わし、sは0または1を表わす。

7)上記一般式1におけるAが下記一般式5で表わされる重合体の構成成分を表わすことを特徴とする上記1)~5)のいずれかに記載の含フッ素共重合体。

[0021]

【化6】

一般式5

【0022】一般式5中 L^2 は炭素数 $1\sim20$ の連結基を表わし、 R^1 は水素原子またはメチル基を表わし、tは0または1を表わす。

8) 上記一般式1におけるAが下記一般式6で表わされる重合体の構成成分を表わすことを特徴とする上記1) ~5) のいずれかに記載の含フッ素共重合体。

[0023]

【化7】

一般式6

【0024】一般式6中 L^3 は炭素数 $1\sim20$ の連結基を表わし、uは0または1を表わす。

9) 上記一般式1におけるAが下記一般式7で表わされる重合体の構成成分を表わすことを特徴とする上記1) ~5) のいずれかに記載の含フッ素共重合体。

[0025]

【化8】

一般式7

【0026】一般式7中 L^4 は炭素数 $1\sim20$ の連結基を表わし、 R^2 、 R^3 は水素原子またはメチル基を表わし、vは0または1を表わす。

10)上記一般式1におけるAが下記一般式8で表わされる重合体の構成成分を表わすことを特徴とする上記 1)~5)のいずれかに記載の含フッ素共重合体。

[0027]

【化9】

一般式8

【0028】一般式8中 L^5 は炭素数 $1\sim20$ の連結基を表わし、 R^4 、 R^5 は水素原子またはメチル基を表わし、wは0または1を表わす。

- 10 11)上記1)~10)のいずれかに記載の含フッ素共重合体を含有することを特徴とする皮膜形成用組成物。
 - 12) 無機微粒子を含有していることを特徴とする上記
 - 11) 記載の皮膜形成用組成物。
 - 13)上記12)記載の無機微粒子が平均粒子系1~5 0nmのシリカ微粒子であることを特徴とする上記12) 記載の皮膜形成用組成物。
 - 14) 硬化剤を含有することを特徴とする上記11) ~
 - 13) のいずれかに記載の皮膜形成用組成物。
- 15)上記14)記載の硬化剤が重合性ビニル基または 20 開環重合性基を有する化合物、水酸基または加水分解性 基を有するケイ素化合物またはその部分縮合物のいずれ かであることを特徴とする上記14)記載の皮膜形成用 組成物。
 - 16)上記11)~15)のいずれかに記載の皮膜形成用組成物を塗設、硬化させることによって形成された低屈折率層を有することを特徴とする反射防止膜。ただし、前記含フッ素共重合体における構成成分Aがエポキシ基を有する場合で、エポキシ基含有硬化剤と微粒子を含有する皮膜形成用組成物を塗設、硬化させて形成された反射防止膜の形態は除かれる。
 - 17)透明支持体上に上記16)に記載の反射防止膜を設置したことを特徴とする反射防止フィルム。
 - 18)上記17)に記載の反射防止フィルムを配置したことを特徴とする表示装置。

[0029]

【発明の実施の形態】本発明で用いられる一般式1で表わされる共重合体について説明する。一般式1で表わされる共重合体は下記M1またはM2で表わされる単量体成分とAおよびBを形成する単量体成分のランダム共重合体である。これらそれぞれの一般式で表わされる構成成分はそれぞれ1種類で構成されていても、複数の単量体によって構成されていても良い。

[0030]

【化10】

M 1

CH₂—CH O−Rf¹

【0031】 【化11】

50

M 2

7

【0032】一般式1中Rf¹ は炭素数1~30の含フ ッ素アルキル基を表わし、好ましくは炭素数1~20、 特に好ましくは炭素数1~15の含フッ素アルキル基で ある。この含フッ素アルキル基は、直鎖(例えば-CF2 CF 3,-CH₂ (CF₂),H,-CH₂ (CF₂)s CF₃,-CH₂ CH₂ (CF₂),H等) であ っても、分岐構造 (例えばCH(CF₃)₂, CH₂ CF(CF₃)₂, CH(CH 10 a) CF₂ CF₃, CH(CH₃) (CF₂)₅ CF₂ H等) を有していても良く、 また脂環式構造(好ましくは5員環または6員環、例え ばパーフルオロシクロヘキシル基、パーフルオロシクロ ペンチル基またはこれらで置換されたアルキル基等)を 有していても良く、エーテル結合(例えばCH2 OCH2 CF2 CF 3, CH2 CH2 OCH2 C4 F8 H, CH2 CH2 OCH2 CH2 C8 F17, CH2 CHF2 OCF2 CF 2 OCF2 CF2 H等、好ましくは一般式3として下記で説明す る構造)を有していても良い。Rf¹ はパーフルオロアル キル基であってもよい。

【0033】R [o好ましい形態としては合成適性、 および基材への密着性の観点から一般式2で表わされる 構造が好ましく、特に一般式3で表わされる構造が好ま LV

【0034】一般式2においてRf³ は炭素数1~20 の含フッ素アルキル基 (好ましくは炭素数1~15の含 フッ素アルキル基であり特に好ましくは炭素数2~10 の含フッ素アルキル基であり、さらにフッ素含率60質 量%以上のアルキル基であることが好ましく、特に好ま しくはフッ素含率70質量%以上のアルキル基)を表わ し、直鎖(例えばRf¹の例として上記した構造が挙げ られる) であっても、分岐(例えばRf¹の例として上 記した構造が挙げられる)であっても、または脂環構造 (例えばRf¹の例として上記した構造が挙げられる) であっても良く、エーテル結合(例えばRf゚の例とし て上記した構造が挙げられる)を有していても良い。p は0~5の整数を表わし、より好ましくは0~3の整数 であり、特に好ましくは0または1である。 q は0また は1を表わす。Rf³の基はパーフルオロ基であってもよ い。

【0035】一般式3においてRf⁴ はRf³ の説明と して上記したものと同じ意味を表わし、Rは水素原子ま たは炭素数1~10のフッ素原子を含む/または含まな いアルキル基を表わし(例えばCHa, CHa CHa, CHa CF 3等)、好ましくは水素原子または炭素数1~3のアル キル基であり、RとRf⁴ は互いに結合して環構造(好 ましくは5員または6員環、例えばパーフルオロシクロ ヘキシル基、パーフルオロシクロペンチル基、パーフル オロテトラヒドロフリル基等)を形成していても良い。 rは0~4の整数を表わし、好ましくは0~3の整数で あり特に好ましくは0または1である。

【0036】以下に一般式1で表わされる共重合体を形 成する単量体M1の例を示すが、本発明はこれらに限定

されるものではない。

[0037]

M 1 – (9)
$$CH_3$$
=CH CH_2CH_2O -CH₃- F

50 [0039]

	9	(6)		特開2003-26732 10
【化 1 4 】 M 1 一(13)	OH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ OCH ₂ C ₁₀ F ₂₁ -n		M 1 — (25)	CH ₂ =CH OCH ₂ C ₄ F ₈ H-n
M 1 —(14)	CH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CFOC ₃ F ₇ [*] n CF ₃		M 1 — (26)	CH ₂ =CH OCH ₂ C ₆ F ₁₂ H·n
M 1 —(15)	CH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CFOCF ₂ CFOC ₃ F _{7-D} CF ₃ CF ₃	10	M 1 —(27)	CH ₂ =CH OCH ₂ C ₇ F ₁₅
M 1 — (16)	CH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ C ₄ F ₈ CF(CF ₂) ₂		M 1 —(28)	CH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ C ₁₀ F ₂₁ -n
м 1 —(17)	CH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂ C ₆ F ₁₂ CF(CP ₂) ₂		M 1 —(29)	CH ₂ =CH
M 1 —(18)	CH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ OCH ₂ CF ₂ CHFCF ₃			OCH ₂ —F
【0040】 【化15】 M1—(19)	CH₃=CH OCH₂CH₂OÇHC₅F₁₃-n	20	M 1 -(30)	CH ₂ =CH OCH ₂ CF(CF ₃) ₂
M 1 — (20)	CH ₂ CH ₂ CH ₂ OCH ₂ F _F F F C F		【0 0 4 2】 【化 1 7】 M 1 —(31)	CH₂=CH Q CH₂CH₂CH₂C₄F8H
M 1 —(21)	CH ₂ =CH F F F F CH ₂ CH ₂ OCH ₂ F F F F F F F F F F F F F F F F F F F	30	M 1 —(32)	CH _S =CH OCH ₂ CFOC ₃ F ₇ -n CF ₃
M 1 —(22)	CH ₂ =CH OCH ₂ CH ₂ OCF ₂ CF ₃		M 1 —(33)	CH ₂ =CH O-CF ₂ CF ₃
M 1 —(23)	CH₂≕CH OCH₂CH₃OC₄F₃-n		M 1 —(34)	CH ₂ =CH OCF(CF ₃) ₂
M 1 — (24)	CH ₂ ==CH OCH ₂ OCH ₂ C ₄ F ₉ -n	40	M 1 —(35)	CH ₂ =CH OCF(CF ₂ CF ₃) ₂
【0041】 【化16】			M 1 —(36)	CH ₂ =CH OCF ₂ CFOCF ₂ CFOCH ₃ CF ₃ CF ₈

【0043】 【化18】

【0044】M1で表わされる上記単量体は、例えば、Macromolecules,32(21),7122(1999)、特開平2-721号等に記載のごとくビニロキシアルキルスルフォネート、ビニロキシアルキルクロライド等の離脱基置換アルキルビニルエーテル類に対して、塩基触媒存在下含フッ素アルコールを作用させる方法、国際出願特許公開第92/05135号記載のごとく含フッ素アルコールとブチルビニルエーテル等のビニルエーテル類をパラジウム等の触媒存在下混合してビニル基の交換を行う方法、米国特許第3420793号記載のごとく含フッ素ケトンとジブロモエタンをフッ化カリウム触媒存在化で反応させた後アルカリ触媒により脱HBr反応を行う方法等により合成することができる。

【0045】一般式1で表わされる共重合体を形成する 単量体M2においてRf² は炭素数1~5のパーフルオ ロアルキル基をわす。重合反応性の観点からはパーフル オロメチル基またはパーフルオロエチル基が好ましく、 入手性の観点からパーフルオロメチル基(M2はヘキサ フルオロプロピレンを表わす)であることが特に好まし い。

【0046】Aは架橋反応に関与し得る反応性基を少なくとも1つ以上含有する単量体の構成成分を表わす。架橋反応に関与し得る反応性基としては例えば、水酸基または加水分解可能な基を有するシリル基(例えばアルコキシシリル基、アシルオキシシリル基等)、反応性不飽和2重結合を有する基((メタ)アクリロイル基、アリル基、ビニルオキシ基等)、開環重合反応性基(エポキシ基、オキセタニル基、オキサゾリル基等)、活性水素

原子を有する基(たとえば水酸基、カルボキシル基、アミノ基、カルバモイル基、メルカプト基、β—ケトエステル基、ヒドロシリル基、シラノール基等)、酸無水物、求核剤によって置換され得る基(活性ハロゲン原子、スルホン酸エステル等)等が挙げられる。

【0047】これらの反応性基の中でも、単独で重合活性を有する基が好ましく、加水分解可能なシリル基、反応性不飽和2重結合を有する基、開環重合反応性基がより好ましく、特に好ましくは、加水分解性シリル基、(メタ)アクリロイル基、アリル基、またはエポキシ基である。Aの特に好ましい形態として一般式4~8が挙げられる。

【0048】一般式4中、L¹ は炭素数1~20のアルキレン基を表わし、置換基を有していても良く(例えばアルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子等が挙げられる)、脂肪族環構造(例えばシクロへキサン環等)を有していても良い。好ましくは炭素数1~5のアルキレン基であり、特に好ましくはエチレン基、またはプロピレン基である。sは0または1を表し、重合反応性の観点20 から好ましくはsが0の場合である。Xは水酸基または加水分解可能な基(例えば、メトキシ基、エトキシ基等のアルコキシ基、クロロ、ブロモ等のハロゲン原子、アセトキシ基、フェノキシ基等のアシルオキシ基)を表わし、好ましくは、メトキシ基またはエトキシ基である。一般式4で表わされる構成成分は、特開昭48~62726号に記載のごとくヒドロシリル化反応を利用する手法等によって合成することができる。

【0049】一般式5中、L²は炭素数1~20のアルキレン基を表わし、置換基を有していても良く(例えばアルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子等が挙げられる)、脂肪族環構造(例えばシクロへキサン環等)を有していても良い。好ましくは炭素数1~10のアルキレン基であり、特に好ましくは炭素数2~5のアルキレン基である。tは0または1を表し、好ましくはtが1の場合である。R¹は水素原子またはメチル基を表し、好ましくは水素原子の場合である。一般式5中の不飽和2重結合は水酸基を有するポリマーを合成した後、(メタ)アクリル酸クロライド等の酸ハライド、(メタ)アクリル酸無水物等の酸無水物を作用させる等の方法で導入しても良く、3一クロロプロピオン酸エステル部位を有するビニルモノマーを重合させた後で脱塩化水素を行う等の定法によって形成しても良い。

【0050】一般式6中、 L^3 およびuはそれぞれ一般式5における L^2 および t と同じ意味を表す。一般式5 で表される構成成分中のアリル基も、一般式5の構成成分同様水酸基を有するポリマーを合成した後、アリルハライドを作用させる等の方法で導入することができる。【0051】一般式7中、 L^4 はそれぞれ一般式5にお

ける L^2 と同じ意味を表す。v は0 または1 を表す。 R^2 および R^3 はそれぞれ水素原子またはメチル基を表

30

し、好ましくは水素原子の場合である。一般式 7 で表される構成成分は、水酸基を有するビニルエーテルにエピクロロヒドリン等のエポキシ化合物を作用させる方法、触媒存在下ブチルビニルエーテルにグリシドールを作用させてエーテル交換を行う方法等によって合成したエポキシ基含有ビニルエーテルを重合させることによって得られる。

【0052】一般式8における L^5 、w、 R^4 および R^5 はそれぞれ一般式7における L^4 、v、 R^2 および R^3 と同じ意味を表す。一般式8で表される構成成分も一 10般式7で表される構成成分と同様にして合成される。

【0053】上記で構成成分Aの特に好ましい例として 説明した以外の他の官能基もモノマー段階から導入され ていても良いし、水酸基等の反応性基を有するポリマー を合成後に導入しても良い。

【0054】以下に一般式1で表わされるポリマー中のAで表わされる構成成分の好ましい例を示すが本発明はこれらに限定されるものではない。

$$\begin{array}{c|c} \text{ (\mathbb{H} 2.5)} & & \\ \text{A-31} & -\text{CH}_{2}\text{-CH-} & \\ & \text{OCH}_{2}\text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{COCH}_{3}\text{-CH-}\text{OCH}_{2}\text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{Si}(\text{OCH}_{2})_{8} } \\ & & \text{OH} \end{array}$$

30

$$A - 54$$

$$A - 55$$

20

A - 56

$$A - 58$$

A - 59

A-60

【0067】 【化31】 A - 61

A - 62

A-63

A - 64

A-65

30 【0068】一般式1においてBは任意の構成成分を表わし、M1,M2で表わされる単量体及びAで表わされる構成成分を形成する単量体と共重合可能な単量体の構成成分であれば特に制限はなく、基材への密着性、ポリマーのTg(皮膜硬度に寄与する)、溶剤への溶解性、透明性、滑り性、防塵・防汚性等種々の観点から適宜選択することができる。

【0069】例えば、メチルビニルエーテル、エチルビニルエーテル、nーブチルビニルエーテル、シクロへキシルビニルエーテル、イソプロピルビニルエーテル等のビニルエーテル類、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、酪酸ビニル、シクロヘキサンカルボン酸ビニル等のビニルエステル類、ポリシロキサン構造を有する構成単位(例えば、和光純薬性製開始剤VPS1001由来の構成成分等)を例として挙げることが出きる。

【0070】一般式1においてa~d は各構成成分のモル分率(%)を表わし、 $55 \le a + b \le 95$ 、 $5 \le a \le 90$ 、 $5 \le b \le 70$ 、 $5 \le c \le 45$ 、 $0 \le d \le 40$ を満たすように選択される。

【0071】素材の低屈折率化のためにはM2成分のモ 50 ル分率 (%) b を高めることが望まれるが、重合反応性

の点で一般的な溶液系ラジカル重合反応では50~70 %程度の導入が限界でありこれ以上は困難である。本発 明においては、bは40%以上であることが好ましく、 45%以上であることが特に好ましい。

【0072】本発明では低屈折率化の手段としてM2成 分に加えてM1成分が導入される。M1成分のモル分率 aは10≦a≦50%の範囲であることが好ましく、特に 好ましくは20≦a≤40%の場合である。またM1成 分のモル分率(%)とM2成分のモル分率(%)の和は 60≦a+b≦90%の範囲であることが好ましく、60 10 PFB:パーフルオロ (1—ブテン) ≦a+b ≦ 7 5%であることが特に好ましい。

【0073】Aで表わされる重合体単位の割合が少なす ぎると硬化膜の強度が弱くなる。本発明では特に、A成 分のモル分率(%)は10≦c≤40%の範囲であるこ とが好ましく、25≦c≤40%の範囲であることが特 に好ましい。

【0074】Bで表わされる任意の構成成分のモル分率

*0≤d≤10%の範囲であることが特に好ましい。

【0075】以下に本発明の一般式1で表わされるポリ マーの例を示すが本発明はこれらに限定されるものでは ない。なお表1及び2には、重合することにより一般式 1のフッ素含有構成成分を形成する単量体M1およびM 2、構成成分成分A、任意の構成成分Bを形成する単量 体Bmの組み合わせとして表記する。また表中の略号は 以下を表わす。

HFP: ヘキサフルオロプロピレン

PFP:パーフルオロ (1-ペンテン)

PFN: パーフルオロ (1-ノネン)

EVE:エチルビニルエーテル

CHVE:シクロヘキシルビニルエーテル

VAc:酢酸ビニル

[0076]

【表1】

(%) dは0≤d≤20%の範囲であることが好ましく*

							,	
	M 1	M 2	Α	Bm	a .	В	С	d
P - 1	M1-(1)	HFP	A-1	-	20	50	30	0
P – 2	M1-(1)	HFP	A-4	-	25	50	25	0
P - 3	M1-(1)	HFP	A-30	-	30	50	20	0
P-4	M1-(1)	HFP	A-34	-	30	50	20	0
P - 5	M1-(1)	HFP	A-37	-	10	50	40	0
P-6	M1-(1)	HFP	A-37	-	20	50	30	0
P - 7	M1-(1)	HFP	A-37	_	30	50	20	0
P-8	M1-(1)	HFP	A-38	-	20	50	30	0
P-9	M1-(1)	HFP	A-39	-	30	50	20	0
P-10	M1-(1)	HFP	A-40	-	10	50	40	0
P-11	M1-(1)	HFP	A-43	-	40	50	10	0
P-12	M1-(1)	HFP	A-45	-	40	50	10	0
P-13	M1-(1)	HFP	A-46	-	10	50	40	0
P-14	M1-(1)	HFP	A-49		10	50	40	0
P-15	M1-(1)	HFP	A-49	_	20	50	30	0
P-16	M1-(1)	HFP	A-49	-	30	50	20	0
P-17	M1-(1)	HFP	A-51		20	50	30	0.
P-18	M1-(1)	HFP	A-54		20	50	30	0
P-19	M1-(5)	HFP	A-1		20	50	30	0
P-20	M1-(5)	HFP	A-1	- ,	30	50	20	0
P-21	M1-(5)	HFP	A-1	-	40	30	30	0
P-22	M1-(5)	HPP	A-1	EVE	30	35	25	10
P-23	M1-(5)	HFP	A-1	CHVE	20	50	25	5
P-24	M1-(5)	HFP	A-1	VAc	20	50	25	5
P-25	M1-(5)	HFP	A-25	-	40	50	10	0

構成成分Aにおいて()内で示される数値は各構成成分のモル分率(%)を表わす

[0077]

【表2】

23 表2 (表1の続き)

30- 13	T SWIE 7					_		
	M 1	M 2	A	Bm	8.	В	c	d
P-26	M1-(5)	HFP	A-30	_	20	50	30	0
P - 2.7	M1-(5)	HFP	A-34	[-	20	50	30	0
P-28	M1-(5)	HFP	A-34	-	20	55	25	0
P-29	M1-(5)	HFP	A-34	-	20	40	40	0
P-30	M1-(5)	HFP	A-37	-	10	50	40	0
P-31	M1-(5)	HFP	A-37	-	20	50	30	0
P - 32	M1-(5)	HFP	A-33(20)	-	25	50	25	0
			A-45(5)				İ	
P-33	M1-(5)	HFP	A-49	-	5	50	45	0
P - 34	H1-(5)	HFP	A-1(10)	_	10	50	40	0
			A-37(30)					
P-35	M1-(5)	HFP	A-45(10)	-	10	50	40	0
			A-46(30)					
P-36	M1-(5)	HFP	A-37(10)	-	10	50	40	0
			A-49(30)		<u> </u>		I	
P-37	M1-(5)	HFP	A-63(10)	-	10	50	40	0
			A-61(30)					
P-38	M1-(7)	HFP	A-1	L	20	50	30	0
P - 39	M1-(7)	HFP	A-34		20	50	30	0
P-40	M1-(8)	HFP	A-1 .	<u> </u>	20	50	30	0
P-41	M1-(8)	HFP	A-1	-	5	50	45	0
P-42	M1-(9)	HFP	A-1	-	20	50	30	0
P-43	M1-(27)	HFP	A-1	-	20	50	30	0
P-44	M1-(30)	HFP	A-1	-	20	50	30	0
P-45	M1-(34)	HFP	A-1	-	20	50	30	0
P-46	M1-(36)	HFP	A-1	-	20	50	30	0
P-47	M1-(5)	PFB	A-1		10	60	30	0
P-48	M1-(5)	PFB	A-1	CHVE	10	55	25	10
P-49	M1-(5)	PFP	A-1		45	15	40	0
P-50	M1-(5)	PFN	A-1	-	50	10	40	0

構成成分Aにおいて()内で示される数値は各構成成分のモル分率(%)を表わす

【0078】本発明の一般式1で表わされるポリマーの合成は種々の重合方法、例えば溶液重合、沈澱重合、懸濁重合、沈殿重合、塊状重合、乳化重合によって行なうことができる。またこの際回分式、半連続式、連続式等の公知の操作で合成することができる。

【0079】重合の開始方法はラジカル開始剤を用いる方法、光または放射線を照射する方法等がある。これらの重合方法、重合の開始方法は、例えば鶴田禎二「高分子合成方法」改定版(日刊工業新聞社刊、1971)や大津隆行、木下雅悦共著「高分子合成の実験法」化学同人、昭和47年刊、124~154頁に記載されている。

【0080】上記重合方法のうち、特にラジカル開始剤を用いた溶液重合法が好ましい。溶液重合法で用いられ 40 る溶剤は、例えば酢酸エチル、酢酸ブチル、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン、テトラヒドロフラン、ジオキサン、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド、ベンゼン、トルエン、アセトニトリル、塩化メチレン、クロロホルム、ジクロロエタン、、メタノール、エタノール、1ープロパノール、2ープロパノール、1ーブタノールのような種々の有機溶剤の単独あるいは2種以上の混合物でも良いし、水との混合溶媒としても良い。 50

【0081】重合温度は生成する共重合体の分子量、開始剤の種類などと関連して設定する必要があり0℃以下から100℃以上まで可能であるが、 $50\sim100$ ℃の範囲で重合を行なうことが好ましい。

【0082】反応圧力は、適宜選定可能であるが、通常は、 $1\sim100$ kg/cm²、特に、 $1\sim30$ kg/cm²程度が望ましい。反応時間は、 $5\sim30$ 時間程度である。

【0083】本発明の皮膜形成用組成物には適宜硬化触媒、あるいは硬化剤等が配合されても良く公知のものを使用することができる。本発明の皮膜形成用組成物は含フッ素ポリマー、硬化触媒及び溶媒を含有してなる。その他に、硬化促進や重合体の用途に対してする性能を向上させるための添加剤、添加物などを含んでいても良い。

【0084】例えば一般式1のポリマーが加水分解性シリル基を硬化反応性部位として含有する場合には、ゾルゲル反応の触媒として公知の酸あるいは塩基触媒を配合することができ、例えば塩酸、硫酸、硝酸などの無機ブレンステッド酸類、シュウ酸、酢酸、ギ酸、メタンスルホン酸、パラトルエンスルホン酸などの有機ブレンステッド酸類、ジブチル錫ジラウレート、ジブチル錫ジアセテート、ジブチル錫ジオクテート、ドリイソプロポキシアルミニウム、テトラブトキシジルコニウム等のルイス 酸類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、アンモニア

20

などの無機塩基類、トリエチルアミン、ピリジン、テト ラメチルエチレンジアミンなどの有機塩基類などを挙げ ることができるが、特に酸触媒が好ましく、中でもパラ トルエンスルホン酸等の有機ブレンステッド酸類または ジブチル錫ジラウレート等のルイス酸類が好ましい。

25

【0085】これらの硬化触媒の添加量は触媒の種類、 硬化反応性部位の違いによってまちまちであるが、一般 的には皮膜形成用組成物全固形分に対して0.1~15 質量%程度が好ましく、より好ましくは0.5~5質量 %程度である。

【0086】本発明の皮膜形成用組成物は反応開始のき っかけ(エネルギー線、熱)が与えられるまでは、組成 物として安定である。また、皮膜形成用組成物の保存安 定性の観点から光の作用によって酸あるいは塩基等の硬 化促進剤発生する化合物を使用しても良い。これらの化 合物を使用する場合には、活性エネルギー線の照射によ って皮膜の硬化が可能になる。

【0087】光の作用により酸を発生する化合物として は、例えば有機エレクトロニクス材料研究会(ぶんしん 出版)編「イメージング用有機材料」p187~19 8、特開平10-282644号等に種々の例が記載さ れておりこれら公知の化合物を使用することができる。 具体的には、RSO。 (Rはアルキル基、アリール基を 表す)、AsF₆、SbF₆、PF₆、BF₁ 等をカウンタ ーイオンとするジアゾニウム塩、アンモニウム塩、ホス ホニウム塩、ヨードニウム塩、スルホニウム塩、セレノ ニウム塩、アルソニウム塩等の各種オニウム塩、トリハ ロメチル基が置換したオキサジアゾール誘導体やSート リアジン誘導体等の有機ハロゲン化物、有機酸のo-ニ トロベンジルエステル、ベンゾインエステル、イミノエ 30 ステル、ジスルホン化合物等が挙げられ、好ましくは、 オニウム塩類、特に好ましくはスルホニウム塩、ヨード ニウム塩類である。光の作用で塩基を発生する化合物も 公知のものを使用することができ、具体的にはニトロベ ンジルカルバメート類、ジニトロベンジルカルバメート 類等を挙げることができる。

【0088】本発明では特に光の作用により酸を発生す る化合物を用いることが好ましい。このような化合物と してはスルホン酸ベンゾインエステル等を挙げることが できる。これらの光の作用により、酸あるいは塩基を発 生する化合物と併用して増感色素も好ましく用いること ができる。本発明の光の作用によって硬化反応を促進す る化合物の添加量としては、皮膜形成用組成物中の全固 形分に対して0.1~15質量%が好ましく、より好ま しくは0.5~5質量%である。

【0089】さらに硬化を促進する目的で脱水剤を使用 しても良い。脱水剤としては、例えば、カルボン酸オル トエステル(オルト蟻酸メチル、オルト蟻酸エチル、オ ルト酢酸メチル等)、あるいは酸無水物(無水酢酸等) 等を挙げることができる。

【0090】また、この際特開昭61-258852号 等に記載のごとく有機シリケート(テトラエトキシシラ ン、メチルトリメトキシシラン等、各種アルコキシシラ ン加水分解部分縮合物)、あるいは各種シランカップリ ング剤 (例えば y -グリシドキシプロピルトリメトキシ シラン、γ-アミノプロピルトリメトキシシラン、γ-メ タクリロイルオキシプロピルトリメトキシシラン等)を 硬化剤として併用しても良い。これらの硬化剤を使用す る場合には、上記含フッ素共重合体100部当り、0. 5~300質量部程度の添加量が好ましく、特に、含フ ッ素共重合体100部当り、5.0~100質量部程度 の添加量とすることが好ましい。

26

【0091】一方、上記一般式1におけるAで表わされ る架橋反応性部位がラジカル重合可能な不飽和2重結合 (アクリロイル基、メタクリロイル基等)を有する場合 にはラジカル重合開始剤を添加することが好ましい。ラ ジカル重合開始剤としては熱の作用によりラジカルを発 生するもの、あるいは光の作用によりラジカルを発生す るもののいずれの形態も可能である。

【0092】熱の作用によりラジカル重合を開始する化 合物としては、有機あるいは無機過酸化物、有機アゾ及 びジアゾ化合物等を用いることができる。具体的には、 有機過酸化物として過酸化ベンゾイル、過酸化ハロゲン ベンゾイル、過酸化ラウロイル、過酸化アセチル、過酸 化ジブチル、クメンヒドロペルオキシド、ブチルヒドロ ペルオキシド、無機過酸化物として、過酸化水素、過硫 酸アンモニウム、過硫酸カリウム等、アゾ化合物として 2-アゾービスーイソブチロニトリル、2-アゾービス ープロピオニトリル、2-アゾービスーシクロヘキサン ジニトリル等、ジアゾ化合物としてジアゾアミノベンゼ ン、pーニトロベンゼンジアゾニウム等を挙げることが できる。

【0093】光の作用によりラジカル重合を開始する化 合物を使用する場合は、活性エネルギー線の照射によっ て皮膜の硬化が行われる。このような光ラジカル重合開 始剤の例としては、アセトフェノン類、ベンゾイン類、 ベンゾフェノン類、ホスフィンオキシド類、ケタール 類、アントラキノン類、チオキサントン類、アゾ化合 物、過酸化物類、2,3-ジアルキルジオン化合物類、 ジスルフィド化合物類、フルオロアミン化合物類や芳香 族スルホニウム類がある。アセトフェノン類の例には、 2, 2-ジェトキシアセトフェノン、p-ジメチルアセ トフェノン、1-ヒドロキシジメチルフェニルケトン、 1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン、2-メ チルー4ーメチルチオー2ーモルフォリノプロピオフェ ノンおよび2ーベンジルー2ージメチルアミノー1ー (4-モルフォリノフェニル) -ブタノンが含まれる。 ベンゾイン類の例には、ベンゾインベンゼンスルホン酸 エステル、ベンゾイントルエンスルホン酸エステル、ベ 50 ンゾインメチルエーテル、ベンゾインエチルエーテルお よびベンゾインイソプロピルエーテルが含まれる。ベンゾフェノン類の例には、ベンゾフェノン、2,4ージクロロベンゾフェノン、4,4ージクロロベンゾフェノンおよびpークロロベンゾフェノンが含まれる。ホスフィンオキシド類の例には、2,4,6ートリメチルベンゾイルジフェニルフォスフィンオキシドが含まれる。これらの光ラジカル重合開始剤と併用して増感色素も好ましく用いることができる。

【0094】熱または光の作用によってラジカル重合を開始する化合物の添加量としては、炭素一炭素二重結合の重合が開始する量であれば良いが、一般的には皮膜形成用組成物中の全固形分に対して0.1~15質量%が好ましく、より好ましくは0.5~5質量%である。

【0095】上記一般式1で表わされる化合物がラジカル重合可能な不飽和2重結合を有する場合には他の硬化剤を併用しなくても硬化するが、硬化剤を併用しても良く、例えばこれらの不飽和結合と反応し得る多官能の不飽和モノマー(例えば、ジペンタエリスロトールヘキサ(メタ)アクリレート等、多価のアルコールから誘導される(メタ)アクリレートモノマー)を好ましい例とし 20て挙げることができる。

【0096】これらの硬化剤を添加する場合、上記含フッ素共重合体100質量部当り、0.5~300質量部程度の添加量が好ましく、特に、含フッ素共重合体100質量部当り、5.0~100質量部程度の添加量が好ましい。

【0097】上記一般式1におけるAで表わされる架橋 反応性部位がカチオン重合可能な基(エポキシ基、オキ セタニル基、オキサゾリル基、ビニルオキシ基等)を有 する場合には、硬化触媒として上記加水分解性シリル基 の硬化触媒として説明した酸触媒、光酸発生剤を添加す ることができる。これらの添加量の好ましい範囲も加水 分解性シリル基の硬化触媒として前記した範囲と同様で ある。

【0098】この際特に他の硬化剤を併用しなくても良いが、適宜硬化剤を配合することもできる。硬化剤としてはこれらのカチオン重合性基と反応可能な多官能化合物(例えば、ピロメリット酸、トリメリット酸、フタル酸、マレイン酸、コハク酸等の多塩基、上記カチオン重合性基を一分子中に複数有する化合物)が好ましい。

【0099】これらの硬化剤を添加する場合、上記含フッ素共重合体100質量部当り、0.5~300質量部程度の添加量が好ましく、特に、含フッ素共重合体100質量部当り、5.0~100質量部程度の添加量が好ましい。

【0100】硬化反応性部位が水酸基等の活性水素を有する基である場合には硬化剤を配合することが好ましく、かかる硬化剤としては、例えばポリイソシアネート系、アミノプラスト、多塩基酸またはその無水物などを挙げることができる。

【0101】ポリイソシアネート系としては、mーキシリレンジイソシアネート、トルエンー2,4ージイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネートなどのポリイソシアネート化合物、メチルシリルトリイソシアネートなどのシリルイソシアネート化合物、およびこれらイソシアネート化合物の部分縮合物、多量体や、多価アルコール、低分子量ポリエステル皮膜などとの付加物、イソシアネート基をフェノールなどのブロック化剤でブロックしたブロックポリイソシアネート化合物などが挙げられる。

28

【0102】アミノプラストとしては、メラミン類、グアナミン類、尿素類などが採用される。中でもメタノール、エタノール、プロパノール、ブタノールなどの低級アルコールの1種または2種以上により少なくとも部分的にエーテル化されたメチロールメラミン(例えばヘキサメチルエーテル化メチロールメラミン、メチルブチル混合エーテル化メチロールメラミン、メチルエーテル化メチロールメラミン、ブチルエーテル化メチロールメラミン、ブチルエーテル化メチロールメラミン、ヴチルエーテル化メチロールメラミン、ヴチルエーテル化メチロールメラミン、ヴェーテル化メチロールメラミン、ヴェーテル化メチロールメラミン、ヴェーテル化メチロールメラミン、ヴェーテル化メチロールメラミン、ヴェーテル化メチロールメラミン、ヴェーテル化メチロールメラミン、ヴェーテル化メチロールメラミン等)、あるいはこれらの縮合物などが好ましい例として挙げられる。

【0103】多塩基酸またはその無水物としては、ピロメリット酸、無水ピロメリット酸、トリメリット酸、無水トリメリット酸、フタル酸、無水フタル酸などの芳香族多価カルボン酸またはその無水物やマレイン酸、無水マレイン酸、コハク酸、無水コハク酸などの脂肪族多価カルボン酸またはその無水物などが例示される。

【0104】本発明において、各成分の配合量は適宜選定することが可能であるが、上記含フッ素共重合体100質量部当り、硬化剤が0.5~300質量部程度の量が好ましく、特に、含フッ素共重合体100質量部当り、硬化剤を5.0~100質量部程度とすることが好ましい。また本発明の一般式1で表わされる化合物とこれらの硬化剤をあらかじめ部分的に縮合させても良い。

【0105】上記の硬化剤とともに硬化反応を促進させるため、必要に応じて適宜硬化促進触媒を用いることができる。これらの例としては、加水分解性シリル基の硬化触媒として前記した塩基または酸触媒を挙げることができ、また前記したとおり光の作用によってこれらの触媒を生成する化合物も好ましく使用することができる。これらの添加量の好ましい範囲も加水分解性シリル基の硬化触媒として前記した範囲と同様である。

【0106】硬化反応性部位が酸無水物基または求核種によって置換され得る基である場合には、アミノ基、水酸基等の求核性基を1分子中に複数有する化合物を硬化剤として併用することが好ましい。この際硬化触媒は添加してもしなくても良いが、添加する場合にはAが加水分解性シリル基の場合の説明で上記した各種酸、塩基触媒を同様の添加量で使用することができる。硬化剤の好ましい配合量はAが活性水素を有する基の場合の説明と

)

20

して上記した範囲と同様である。

【0107】上記のように本発明の共重合体を硬化剤とともに使用する場合は、硬化剤として一般式1のAで表わされる部位と結合を形成するものを選択するのが一般的であるが、相溶性に問題がない限り、共重合体と硬化剤の結合形成は必ずしも必要ではなく種々の組み合わせが可能である。例えば基材への密着性の観点から共重合体中の官能基を選択し、皮膜硬度の観点から硬化剤を選択することもできる。直接結合を形成しなくても、上記共重合体の形成する架橋網目と硬化剤の形成する架橋網目が相互に入り組んだいわゆるIPN構造を形成する形態も皮膜の強靭性、硬化収縮低減、密着性付与等の観点から好ましく選択することができる。

29

【0108】例えばポリマー官能基/硬化剤官能基の組み合わせとして、エポキシ基/アクリル基、エポキシ基/アルコキシシリル基、エポキシ基/オキセタニル基、アクリル基/エポキシ基、アクリル基/アルコキシシリル基、アルコキシシリル基/エポキシ基、アルコキシシリル基/アクリル基、水酸基/アクリル基、水酸基/アカリル基、水酸基/アルコキシシリル基等種々の組み合わせが可能である。

【0109】本発明の皮膜形成用組成物は、通常一般式1で表わされる共重合体を適当な溶剤に溶解して作製される。この際共重合体の濃度は、用途に応じて適宜選択されるが一般的には0.01~60質量%程度であり、好ましくは0.5~50質量%、特に好ましくは1%~20質量%程度である。

【0110】上記溶剤としては、一般式1で表わされる 共重合体を含む組成物が沈殿を生じることなく、均一に 溶解または分散されるものであれば特に制限はなく2種 30 類以上の溶剤を併用することもできる。好ましい例とし ては、ケトン類(アセトン、メチルエチルケトン、メチ ルイソブチルケトン等)、エステル類(酢酸エチル、酢 酸ブチル等)、エーテル類(テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン等)、アルコール類(メタノール、エタ ノール、イソプロピルアルコール、ブタノール、エチレ ングリコール、等)、芳香族炭化水素類(トルエン、キ シレン等)、水などを挙げることができる。

【0111】本発明の皮膜形成用組成物にはさらに膜強度あるいは塗布性の改良のためにシリカ、フッ化マグネシウム等の微粒子を添加しても良く、好ましくはシリカ微粒子を添加する場合である。微粒子の平均粒径は5~50nmのものが用いられるが、好ましくは、5~30nmのものであり、特に好ましくは、粒子径8~20nmのものである。このようなシリカ微粒子は、例えばI.M. Thomas著, Appl. Opt. 25, 1481 (1986) 等に記載の手法に順じて、テトラアルコキシシランを原料としてアンモニア水等の触媒を用いて加水分解・重縮合することにより調整することができる。また市販のものでは、日産化学工業(株)製スノーテックスIPA-ST、同MEK-S

T、日本エアロジル(株)製AEROSIL300、同AEROSIL130、同AEROSIL50等を利用することもできる。ただし本発明においては、前記一般式1の含フッ素共重合体における構成成分Aがエポキシ基を有する場合で、エポキシ基含有硬化剤と微粒子を含有する皮膜形成用組成物を塗設、硬化させて形成された反射防止膜の形態は除かれる。

【0112】微粒子の添加量は、塗膜硬化後の全固形分の5~95質量%の範囲であり、好ましくは10~70質量%、特に好ましくは、20~60質量%の場合である。

【0113】その他本発明における皮膜形成用組成物に は各種シランカップリング剤、界面活性剤、増粘剤、レ ベリング剤、滑り剤などの添加剤を必要に応じて適宜添 加しても良い。

【0114】皮膜の硬化は、常温での乾燥、あるいは30~200℃程度の温度で1分~100時間程度加熱することにより行われる。本発明の皮膜形成用組成物が光の作用により硬化促進剤を放出する化合物を含有する際には、高圧水銀ランプ等を用いて、硬化促進剤あるいは増感色素の吸収波長に対応する光を照射することにより硬化が行われる。この際光照射後に30~200℃程度の温度で1分~10時間程度の加熱を行っても良い。

【0115】本発明の皮膜形成用組成物は硝子、プラスチック、金属、セラミックス、木材、紙等各種基板上に塗布可能である。またその用途は特に制限されるものではなく、耐侯性、撥水性、耐薬品性、防汚性、低摩擦性、非粘着性等フッ素ポリマー特有の物理的性質を生かした用途(例えば建築材料用途、自動車硝子等のコーティング、調理機器用コーティングなど)、フッ素ポリマーの低誘電率特性を生かした用途(例えば「電子材料、1998年3月号、22頁」等に記載のごとく有機絶縁膜としての用途)等種々の応用展開が可能であるが、特にその低屈折率特性を生かして反射防止膜用途として好適に使用することができる。

【0116】本発明の反射防止膜は、前記皮膜形成用組成物を低屈折率層皮膜形成材料として支持体上に塗布後硬化することによって作製され、この反射防止膜は、低屈折率層のみからなる単層構成でもよく、また、中・高低屈折率層、ハードコート層などと積層した多層構成であってもよい。この反射防止膜は、前もって反射防止フィルムを形成してから画像表示装置に配置してもよく、また、画像表示装置などに直接(その場で)形成し配置してもよい。なお本発明では共重合体の官能基がエポキシ基の場合で、エポキシ基を含有する硬化剤および微粒子を含有する皮膜形成用組成物を塗設、硬化させることによって形成された反射防止膜の形態は除かれる。

【0117】以下に本発明の反射防止膜に関してさらに詳しく説明する。

50 [反射防止膜の層構成]本発明の好ましい実施態様として

31

は反射防止膜は、前記一般式1で表される含フッ素共重 合体を含む低屈折率層が、それよりも高い屈折率を有す る高屈折率層の上に形成され、2層以上の層より形成さ れる。本発明の反射防止膜の代表的な層構成を図1を参 照しながら説明する。

【0118】図1は、反射防止膜の好ましい層構成を示す断面模式図である。図1の(a)に示す態様は、透明支持体4、ハードコート層3、高屈折率層2、そして低屈折率層1の順序の層構成を有する。(a)のように、高屈折率層2と低屈折率層1とを有する反射防止膜では、特開昭59-50401号公報に記載されているように、高屈折率層が下記式(I)、低屈折率層が下記式(II)をそれぞれ満足することが好ましい。

[0119]

【数1】

(1)
$$\frac{m}{4}\lambda \times 0.7 < n_1d_1 < \frac{m}{4}\lambda \times 1.3$$

【0120】式中、mは正の整数(一般に1、2または3)であり、n: は高屈折率層の屈折率であり、そして、d: は高屈折率層の層厚(nm)である。

[0121]

【数2】

(II)
$$\frac{n}{4}\lambda \times 0.7 < n_2d_2 < \frac{n}{4}\lambda \times 1.3$$

【0122】式中、nは正の奇数(一般に1)であり、n2は低屈折率層の屈折率であり、そして、d2は低屈折率層の層厚(nm)である。高屈折率層の屈折率n1は、一般に透明フィルムより少なくとも0.05高く、そして、低屈折率層の屈折率n2は、一般に高屈折率層の屈折率より少なくとも0.1低くかつ透明フィルムより少なくとも0.05低い。屈折率は、アッベ屈折率計を用いる測定や、層表面からの光の反射率からの見積もりにより求めることができる。本発明において、低屈折率、中屈折率(後述)、高屈折率という語の意味は反射防止膜の構成層間での屈折率の相対的な大きさの関係をいう。

【0123】高屈折率層の屈折率 n_1 は、一般に1.50~2.50の範囲にあり、1.57~2.40であることが好ましく、1.60~2.2の範囲にあることが特に好ましい。

【0124】低屈折率層の屈折率 n_2 は一般に1.20 ~ 1.49 の範囲にあり、1.20 ~ 1.45 であることがより好ましく、1.20 ~ 1.43 の範囲にあることが特に好ましい。

【0125】高屈折率層の膜厚 (d_1) および低屈折率層の膜厚 (d_2) はそれぞれ一般に $50\sim400$ n mの範囲にあり、 $50\sim200$ n mの範囲にあることが好ましく、 $50\sim150$ n mの範囲にあることが特に好ましい。

【0126】図1の(b)に示す別の好ましい態様は、

透明支持体4、ハードコート層3、中屈折率層5、高屈 折率層2、そして低屈折率層1の順序の層構成を有す る。(b)のように、中屈折率層5、高屈折率層2と低 屈折率層1とを有する反射防止膜では、特開昭59-5 0401号公報に記載されているように、中屈折率層が 下記式(III)、高屈折率層が下記式(IV)、低屈折率層が が下記式(V)をそれぞれ満足することが好ましい。

32

[0127]

【数3】

(III)
$$\frac{h}{4}\lambda \times 0.7 < n_3d_3 < \frac{h}{4}\lambda \times 1.3$$

【0128】式中、hは正の整数(一般に1、2または3)であり、n。は中屈折率層の屈折率であり、そして、d。は中屈折率層の層厚(nm)である。

[0129]

【数4】

(IV)
$$\frac{j}{4}\lambda \times 0.7 < n_4d_4 < \frac{j}{4}\lambda \times 1.3$$

【 0 1 3 0 】式中、 j は正の整数 (一般に 1 、 2 または 3) であり、 n ₄ は高屈折率層の屈折率であり、そして、 d ₄ は高屈折率層の層厚 (n m) である。

[0131]

【数5】

(V)
$$\frac{k}{4} \lambda \times 0.7 < n_5 d_5 < \frac{k}{4} \lambda \times 1.3$$

【0132】式中、kは正の奇数(一般に1)であり、ns は低屈折率層の屈折率であり、そして、ds は低屈折率層の層厚(nm)である。

【0133】中屈折率層の屈折率n₃は、一般に1.5 0~1.70の範囲にあり、高屈折率層の屈折率n 4は、一般に1.70~2.50の範囲にある。低屈折 率層の好ましい屈折率n₅は上記n₂で説明した範囲と 同じである。

【0134】中屈折率層 (d_3) 、高屈折率層 (d_4) 、および低屈折率層 (d_5) の膜厚は好ましくは一般に $50\sim4$ 00nmであり、より好ましくは $50\sim200$ nm、特に好ましくは $50\sim120$ nmである。

【0135】ハードコート層は屈折率が1.60以下であることが好ましく、中屈折率層(n_3)は高屈折率層(n_4)とハードコート層の中間の屈折率が好ましい。ハードコート層の膜厚は好ましくは1 μ m~100 μ mの範囲にあり、5~20 μ mが好ましく、特に好ましくは5~10 μ mの場合である。

【0136】また、式(I)~(V)中のλは可視光線の波長であり、可視領域の反射防止層として用いる場合のλは380~680nmの範囲の値であり、可視光線以外にも可視領域近傍の紫外線、赤外線に対しても有効である。ここで記載した高屈折率、中屈折率、低屈折率とは層相互の相対的な屈折率の高低をいう。例えば中屈50 折率層は高屈折率層に添加する高屈折率無機微粒子の含

率をかえるなどの方法で作製される。以上の層構成を有する本発明の反射防止膜において少なくとも、本発明に従い一般式1で表される含フッ素共重合体を含有し改良された低屈折率層を用いる。

【0137】 [低屈折率層] 低屈折率層は図1の(a)

(b) に示すごとく高屈折率層の上層に配置される。低屈折率層の上側が反射防止膜の表面である。低屈折率層の屈折率、膜厚は上記したとおりである。低屈折率層のイズは、3%以下であることが好ましく、2%以下であることがさらに好ましく、1%以下であることが最も好ましい。具体的な低屈折率層の強度は、1kg荷重の鉛筆硬度試験でH以上であることが好ましく、2H以上であることがさらに好ましく、3H以上であることが最も好ましい。

【0138】 [高・中屈折率層] 本発明の反射防止膜が、多層膜の態様をとる場合、一般に、低屈折率層は、低屈折率層より高い屈折率を有する少なくとも一層(即ち、前記の高屈折率層、中屈折率層)と共に用いられる。

【0139】上記低屈折率層より高い屈折率を有する層 を形成するための有機材料としては、熱可塑性皮膜 (例、ポリスチレン、ポリスチレン共重合体、ポリカー ボネート、ポリスチレン以外の芳香環、複素環、脂環式 環状基を有するポリマー、またはフッ素以外のハロゲン 基を有するポリマー) ; 熱低屈折率層形成組成物(例、 メラミン皮膜、フェノール皮膜、またはエポキシ皮膜な どを硬化剤とする皮膜組成物);ウレタン形成性組成物 (例、脂環式または芳香族イソシアネートおよびポリオ ールの組み合わせ);およびラジカル重合性組成物(上 記の化合物(ポリマー等)に二重結合を導入することに より、ラジカル硬化を可能にした変性皮膜またはプレポ リマーを含む組成物) などを挙げることができる。高い 皮膜形成性を有する材料が好ましい。上記より高い屈折 率を有する層は、有機材料中に分散した無機系微粒子も 使用することができる。上記に使用される有機材料とし ては、一般に無機系微粒子が高屈折率を有するため有機 材料単独で用いられる場合よりも低屈折率のものも用い ることができる。そのような材料として、上記に述べた 有機材料の他、アクリル系を含むビニル系共重合体、ポ リエステル、アルキド皮膜、繊維素系重合体、ウレタン 皮膜およびこれらを硬化せしめる各種の硬化剤、硬化性 官能基を有する組成物など、透明性があり無機系微粒子 を安定に分散せしめる各種の有機材料を挙げることがで きる。

【0140】 さらに有機置換されたケイ素系化合物をこれに含めることができる。これらのケイ素系化合物は下記一般式で表される化合物、あるいはその加水分解生成物である。: $R^n m R^n n SiZ(4-m-n)$ (ここで R^n 及び R^n は、それぞれアルキル基、アルケニル基、アリール基、またはハロゲン、エポキシ、アミノ、メルカプ 50

ト、メタクリロイルまたはシアノで置換された炭化水素 基を表し、Zは、アルコキシル基、アルコキシアルコキ シル基、ハロゲン原子~アシルオキシ基から選ばれた加 水分解可能な基を表し、m+nが1または2である条件 下で、m及びnはそれぞれ0、1または2である。)

【0141】これらに分散される無機系微粒子の好ましい無機化合物としては、アルミニウム、チタニウム、ジルコニウム、アンチモンなどの金属元素の酸化物を挙げることができる。これらの化合物は、微粒子状で、即ち粉末または水および/またはその他の溶媒中へのコロイド状分散体として、市販されている。これらをさらに上記の有機材料または有機ケイ素化合物中に混合分散して使用する。

【0142】上記より高い屈折率を有する層を形成する 材料として、被膜形成性で溶剤に分散し得るか、それ自 身が液状である無機系材料(例、各種元素のアルコキシ ド、有機酸の塩、配位性化合物と結合した配位化合物 (例、キレート化合物)、無機ポリマー)を挙げること ができる。これらの好適な例としては、チタンテトラエ トキシド、チタンテトラーi-プロポキシド、チタンテ トラーn-プロポキシド、チタンテトラーn-ブトキシ ド、チタンテトラーsecーブトキシド、チタンテトラーt ertーブトキシド、アルミニウムトリエトキシド、アル ミニウムトリー i ープロポキシド、アルミニウムトリブ トキシド、アンチモントリエトキシド、アンチモントリ ブトキシド、ジルコニウムテトラエトキシド、ジルコニ ウムテトラー i ープロポキシド、ジルコニウムテトラー nープロポキシド、ジルコニウムテトラーnーブトキシ ド、ジルコニウムテトラーsec ーブトキシド及びジルコ ニウムテトラーtertーブトキシドなどの金属アルコレー ト化合物;ジイソプロポキシチタニウムビス(アセチル アセトネート)、ジブトキシチタニウムビス(アセチル アセトネート)、ジエトキシチタニウムビス(アセチル アセトネート)、ビス(アセチルアセトンジルコニウ ム)、アルミニウムアセチルアセトネート、アルミニウ ムジーn-ブトキシドモノエチルアセトアセテート、ア ルミニウムジーiープロポキシドモノメチルアセトアセ テート及びトリー n ーブトキシドジルコニウムモノエチ ルアセトアセテートなどのキレート化合物:さらには炭 素ジルコニルアンモニウムあるいはジルコニウムを主成 分とする無機ポリマーなどを挙げることができる。上記 に述べた他に、屈折率が比較的低いが上記の化合物と併 用できるものとしてとくに各種のアルキルシリケート類 もしくはその加水分解物、微粒子状シリカとくにコロイ ド状に分散したシリカゲルも使用することができる。

【0143】高屈折率層の屈折率は、膜厚は上記した通りである。高屈折率層のヘイズは、5%以下であることが好ましく、3%以下であることがさらに好ましく、1%以下であることが最も好ましい。具体的な高屈折率層の強度は、1kg荷重の鉛筆硬度でH以上であることが

好ましく、2H以上であることがさらに好ましく、3H 以上であることが最も好ましい。

35

【0144】中屈折率層の屈折率は、低屈折率層の屈折率と高屈折率層の屈折率との間の値となるように調整する。中屈折率層の屈折率は、1.50~1.70であることが好ましい。高屈折率層に無機微粒子とポリマーを用い、中屈折率層は、高屈折率層よりも屈折率を低めに調節して形成することが特に好ましい。中屈折率層のヘイズは、3%以下であることが好ましい。

【0145】[その他の層]反射防止膜には、さらに、ハ 10 ードコート層、防湿層、帯電防止層、下塗り層や保護層 を設けてもよい。ハードコート層は、透明支持体に耐傷 性を付与するために設ける。ハードコート層は、透明支 持体とその上の層との接着を強化する機能も有する。ハ ードコート層は、アクリル系ポリマー、ウレタン系ポリ マー、エポキシ系ポリマー、シリコン系ポリマーやシリ カ系化合物を用いて形成することができる。顔料をハー ドコート層に添加してよい。アクリル系ポリマーは、多 官能アクリレートモノマー(例、ポリオールアクリレー ト、ポリエステルアクリレート、ウレタンアクリレー ト、エポキシアクリレート)の重合反応により合成する ことが好ましい。ウレタン系ポリマーの例には、メラミ ンポリウレタンが含まれる。シリコン系ポリマーとして は、シラン化合物(例、テトラアルコキシシラン、アル キルトリアルコキシシラン)と反応性基(例、エポキ シ、メタクリル)を有するシランカップリング剤との共 加水分解物が好ましく用いられる。二種類以上のポリマ ーを組み合わせて用いてもよい。シリカ系化合物として は、コロイダルシリカが好ましく用いられる。ハードコ ート層の強度は、1kg荷重の鉛筆硬度で、H以上であ る好ましく、2H以上であることがさらに好ましく、3 H以上であることが最も好ましい。透明支持体の上に は、ハードコート層に加えて、接着層、シールド層、滑 り層や帯電防止層を設けてもよい。シールド層は、電磁 波や赤外線を遮蔽するために設けられる。

【0146】[透明支持体] 反射防止膜をCRT画像表示面やレンズ表面に直接設ける場合を除き、反射防止膜は透明支持体を有することが好ましい。透明支持体としては、ガラス板よりもプラスチックフイルムの方が好ましい。プラスチックフイルムの材料の例には、セルロー 40スエステル (例、トリアセチルセルロース、ジアセチルセルロース、プロピオニルセルロース、ブチリルセルロース、アセチルプロピオニルセルロース、ニトロセルロース、アセチルプロピオニルセルロース、ポリエステル(例、ポリエチレンテレフタレート、ポリエチレンテレフタレート、ポリエチレンー1、2ージフェノキシエタンー4、4、一ジカルボキシレート、ポリブチレンテレフタレート)、ポリスチレン(例、シンジオタクチックポリスチレン)、ポリオレフィン(例、ポリプロピレ 50

36

ン、ポリエチレン、ポリメチルペンテン)、ポリスルホ ン、ポリエーテルスルホン、ポリアリレート、ポリエー テルイミド、ポリメチルメタクリレートおよびポリエー テルケトンが含まれる。トリアセチルセルロース、ポリ カーボネート、ポリエチレンテレフタレートおよびポリ エチレンナフタレートが好ましい。透明支持体の光透過 率は、80%以上であることが好ましく、86%以上で あることがさらに好ましい。透明支持体のヘイズは、 2. 0%以下であることが好ましく、1. 0%以下であ ることがさらに好ましい。透明支持体の屈折率は、1. 4~1. 7であることが好ましい。透明支持体には、赤 外線吸収剤あるいは紫外線吸収剤を添加してもよい。赤 外線吸収剤の添加量は、透明支持体の0.01~20質 量%であることが好ましく、0.05~10質量%であ ることがさらに好ましい。滑り剤として、不活性無機化 合物の粒子を透明支持体に添加してもよい。無機化合物 の例には、SiO2、TiO2、BaSO4、CaCO3、 タルクおよびカオリンが含まれる。透明支持体に、表面 処理を実施してもよい。表面処理の例には、薬品処理、 機械的処理、コロナ放電処理、火焔処理、紫外線照射処 理、高周波処理、グロー放電処理、活性プラズマ処理、 レーザー処理、混酸処理およびオゾン酸化処理が含まれ る。グロー放電処理、紫外線照射処理、コロナ放電処理 および火焔処理が好ましく、グロー放電処理と紫外線処 理がさらに好ましい。

【0147】 [反射防止膜の形成] 反射防止膜が、単層 又は前記のように多層の構成をとる場合は、各層は、ディップコート法、エアーナイフコート法、カーテンコート法、ローラーコート法、ワイヤーバーコート法、グラビアコート法やエクストルージョンコート法(米国特許2681294号明細書記載)により、塗布により形成することができる。二層以上を同時に塗布してもよい。同時塗布の方法については、米国特許2761791号、同2941898号、同3508947号、同3526528号の各明細書および原崎勇次著、コーティング工学、253頁、朝倉書店(1973)に記載がある。

【0148】反射防止膜の反射率は低いほど好ましい。 具体的には450~650nmの波長領域での平均反射 率が2%以下であることが好ましく、1%以下であることが最も好 ましい。反射防止膜(下記のアンチグレア機能がない場 合)のヘイズは、3%以下であることが好ましく、1% 以下であることがさらに好ましく、0.5%以下である ことが最も好ましい。反射防止膜の強度は、1kg荷重 の鉛筆硬度で、H以上である好ましく、2 H以上である ことがさらに好ましく、3 H以上であることが最も好ま

【0149】本発明の反射防止フィルムでは、表面にアンチグレア機能(即ち、入射光を表面で散乱させて膜周囲の景色が膜表面に移るのを防止する機能)を有してい

ても良い。微細な凹凸の形成は、従来公知のいずれの方法でも良いが、例えば、透明フィルムの表面に微細な凹凸を形成し、そしてその表面に反射防止フィルム(例、低屈折率層等)を形成することにより得ることができる。また無機又は有機の微粒子(粒径: $50nm\sim2\mu$ m)を低屈折率層、高屈折率層、中屈折率層あるいはハードコート層に少量($0.1\sim50$ 質量%)添加してもよい。あるいは、特開平2000-329905号、同275404号公報に記載のごとく、低屈折率層形成後にエンボス加工を施すことにより微細凹凸を形成しても良い。

【0150】低屈折率層および高屈折率層の2層で構成 される反射防止フィルムにおいては、高屈折率層に有機 または無機化合物の粒子を添加することが好ましく、例 えば、シリカ粒子やTiO2粒子、架橋アクリル粒子、 架橋スチレン粒子、メラミン皮膜粒子、ベンゾグアナミ ン皮膜粒子、などが好ましく用いられる。この場合平均 粒径は1.0~10.0 μ mが好ましく、1.5~7. 0μmがより好ましい。また、粒子の形状としては、真 球、不定形、のいずれも使用できる。異なる2種以上の 粒子を併用して用いてもよい。粒子の塗布量は、好まし くは10~1000mg/m^{*}、より好ましくは30~ 100mg/m² である。また、高屈折率層の膜厚の2 分の1よりも大きい粒径のシリカ粒子が、該シリカ粒子 全体の40~100%を占めることが好ましい。粒度分 布はコールターカウンター法や遠心沈降法等により測定 できるが、分布は粒子数分布に換算して考える。高屈折 率層の膜厚は1~10 μ mが好ましく、1. 2~6 μ m がより好ましい。

【0151】上記のごとく反射防止膜がアンチグレア機能を有する場合、反射防止膜のヘイズは、3~30%であることが好ましく、5~20%であることがさらに好ましく、7~20%であることが最も好ましい。

【0152】反射防止膜は、液晶表示装置(LCD)、 プラズマディスプレイパネル (PDP)、エレクトロル ミネッセンスディスプレイ(ELD)や陰極管表示装置 (CRT) のような画像表示装置に適用する。反射防止 膜は、高屈折率層が画像表示装置の画像表示面側になる ように配置する。反射防止膜が透明支持体を有する場合 は、透明支持体側を画像表示装置の画像表示面に接着す る。このような反射防止フィルムを有する画像表示装置 は、入射光の反射が防止され、視認性が格段に向上す る。本発明の反射防止フィルムを備えた液晶表示装置 (LCD) としては、例えば、透明電極を有する一対の 基板とその間に封入されたネマチック液晶からなる液晶 セル、及び液晶セルの両側に配置された偏光板からな り、少なくとも一方の偏光板の表面に本発明の反射防止 フィルムを備えている形態を挙げることができる。反射 防止膜は、さらに、ケースカバー、光学用レンズ、眼鏡 用レンズ、ウインドウシールド、ライトカバーやヘルメ ットシールドにも利用できる。

[0153]

【実施例】以下に実施例に基づき本発明についてさらに詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。なお、下記の実施例、合成例中、特に断らない限り%は質量%を表す。下記合成例中でポリマーの屈折率はアッベ屈折計(アタゴ(株)製)にて20℃の温度で測定された値を示す。

【0154】<合成例>

<u>合成例1;P-19の合成</u>

1) M1 - (5) の合成

1H, 1H-パーフルオロオクタノールの84g および硫酸水素テトラーn-ブチルアンモニウム17gを混合したところに、33.8gの水酸化ナトリウムを50mlの水に溶解した水酸化ナトリウム水溶液を加え室温で30分間撹拌した。さらに、クロロエチルビニルエーテルの89.8g およびトルエン90mlを加え80℃で5時間加熱撹拌した。反応液に酢酸エチルを加え水洗し、有機層を抽出、硫酸マグネシウムにて乾燥後、減圧下溶媒を留去した。更に減圧蒸留により生成することにより目的物M1-(5)を得た(沸点79.5~80℃、800Pa)。

【0155】2) P-19の合成

内容量1Lの硝子製撹拌機付オートクレーブ(耐圧硝子 工業社製) に酢酸エチル180ml、M1-(5)3 1. 9gおよびyートリメトキシシリルプロピルビニル エーテル (構成成分A-1に対応する単量体成分、特開 昭48-62726号記載の方法に従って合成) 21. 0g、過酸化ジラウロイル1.29gを仕込み、系内を 脱気して窒素ガスで置換した。さらにヘキサフルオロプ ロピレン (HFP) 25. 4gをオートクレーブ中に導 入して65℃まで昇温した。オートクレーブ内の温度が 65℃に達した時点の圧力は2.05kg/cm²であ った。該温度を保持し20時間撹拌を続け、圧力が0. 95kg/cm^{*}に達した時点で加熱をやめ放冷した。 室温まで内温が下がった時点で未反応のモノマーを追い 出し、オートクレーブを開放して反応液を取り出した。 濃縮後、ポリマーを少量の酢酸エチルに溶解し、n-ヘキ サンにて再沈殿を行った。得られたポリマーを更に二回 n-ヘキサンにて再沈殿を行うことによって残存モノマー を完全に除去した。該ポリマーを減圧下乾燥させること によりP-19を得た。ポリマー収量は45gであっ た。得られたポリマーの組成分析を元素分析およびNM Rを用いて行ったところ、M1-(5)/HFP/A-1=20/50/30で (モル比) であった。ポリマー 中の架橋反応性基(アルコキシシリル基)の含率は1. 3 mm o 1/g である。またポリマーの屈折率は1.3 8であった。

<元素分析值>

 C
 H
 Si
 F

 実測値
 32.65%
 3.22%
 3.56%
 49.58%

 計算値
 32.77%
 3.14%
 3.65%
 49.36%

【0156】合成例2;P-6の合成

1) M1-(1) の合成

1H, 1Hーパーフルオロペンタノールの100gおよび硫酸水素テトラー n ーブチルアンモニウム20gを混合したところに、69gの水酸化ナトリウムを100mlの水に溶解した水酸化ナトリウム水溶液を加え室温で30分間撹拌した。さらに、クロロエチルビニルエーテルの183.8gおよびトルエン150mlを加え80℃で5時間加熱撹拌した。反応液に酢酸エチルを加え水洗し、有機層を抽出、硫酸マグネシウムにて乾燥後、減圧下溶媒を留去した。更に減圧蒸留により生成することにより目的の含フッ素ビニルエーテル化合物100gを得た(沸点73~76℃、1064Pa)。

【0157】2) 2-グリシジルオキシエチルビニルエーテル (A-37) の合成

ヒドロキシエチルビニルエーテルの500 gおよび硫酸 水素テトラーnーブチルアンモニウム50 gを混合した ところに、水酸化ナトリウムの340 gを380 m1 の 水に溶解した水酸化ナトリウム水溶液を30分間で加え さらに1時間室温で撹拌した。さらにクロロメチルオキシランの78.8 gを加え60 $\mathbb C$ で 2時間撹拌した。反応液に酢酸エチルを加え水洗し、有機層を抽出、硫酸マグネシウムにて乾燥後、減圧下溶媒を留去した。 更に減圧蒸留により生成することにより2-グリシジルオキシエチルビニルエーテル(A-37) 530 gを得た(沸点65 $\mathbb C$ 、532 Pa)。

【0158】3) P-6の合成

内容量100mlのステンレス製撹拌機付オートクレー ブ(耐圧硝子工業社製)に酢酸エチル25ml、および M1-(1)の7.84g、2-グリシジルオキシエチル ビニルエーテル (A-37) 5. 61g、過酸化ジラウ ロイル0.34gを仕込み、系内を脱気して窒素ガスで 置換した。さらにヘキサフルオロプロピレン (HFP) 74gをオートクレーブ中に導入して65℃まで昇 温した。オートクレーブ内の温度が65℃に達した時点 の圧力は5. 4 k g / c m² であった。該温度を保持し 8時間撹拌を続け、圧力が3.2 kg/cm²に達した 時点で加熱をやめ放冷した。室温まで内温が下がった時 点で未反応のモノマーを追い出し、オートクレーブを開 放して反応液を取り出した。濃縮後、ポリマーを少量の 酢酸エチルに溶解し、n-ヘキサンにて再沈殿を行った。 得られたポリマーを更に二回n-ヘキサンにて再沈殿を行 うことによって残存モノマーを完全に除去した。該ポリ マーを減圧下乾燥させることによりPー6を得た。ポリ マー収量は8.7gであった。得られたポリマーの組成 分析を元素分析およびNMRを用いて行ったところ、H 50 FP /2-(1H, 1H, 5H-パーフルオロペンタニルオキシ) エチルビニルエーテル(M1-(1)) /2-グリシジルオキシエチルビニルエーテル(A-37)=50/20/30(モル比)の共重合体であった。またポリマー

【0159】<u>合成例3;P-4の合成</u>

の屈折率は1.396であった。

内容量100mlのステンレス製撹拌機付オートクレー ブ(耐圧硝子工業社製に酢酸エチル25m1、およびM 1-(1)の10g、4-ヒドロキシブチルビニルエーテ ル (A-34) 2. 56g、過酸化ジラウロイル0. 2 1 gを仕込み、系内を脱気して窒素ガスで置換した。さ らにヘキサフルオロプロピレン (HFP) 9. 92gを オートクレーブ中に導入して65℃まで昇温した。オー トクレーブ内の温度が65℃に達した時点の圧力は6. 7 kg/cm² であった。該温度を保持し8時間撹拌を 続け、圧力が4.5kg \angle c m^2 に達した時点で加熱を やめ放冷した。室温まで内温が下がった時点で未反応の モノマーを追い出し、オートクレーブを開放して反応液 を取り出した。濃縮後、ポリマーを少量の酢酸エチルに 溶解し、大過剰のメタノールにて再沈殿を行った。得ら れたポリマーを更に二回メタノールにて再沈殿を行うこ とによって残存モノマーを完全に除去した。該ポリマー を減圧下乾燥させることにより P-4を得た。ポリマー 収量は8.7gであった。得られたポリマーの組成分析 を元素分析およびNMRを用いて行ったところ、HFP /2-(1H, 1H, 5H-パーフルオロペンタニルオキシ)エチ ルビニルエーテル (M1 - (1)) /4-ヒドロキシブチルビニルエーテル (A-34) = 50/30/20(モル比) の共重合体であった。またポリマーの屈折率 は1.385であった。

【0160】<u>合成例4;P-16の合成</u>

上記で得られたP-4の10gを酢酸エチル50m1に溶解し、氷冷下トリエチルアミンの1.87gおよびイルガノックス1010(チバガイギー社製重合禁止剤)の0.1gを加えた。さらに攪拌下アクリル酸クロライドの1.68gを酢酸エチル10m1で希釈した溶液を滴下し、反応液を室温下5時間攪拌した。該反応液を水洗し有機層を抽出後、硫酸マグネシウムにより乾燥させ、減圧下濃縮した。さらに得られたポリマーを少量の酢酸エチルに溶解し大量のヘキサンに投入して再沈殿を行った。該再沈殿操作を2回繰り返し、得られたポリマーを減圧下乾燥させることによりP-16を得た。ポリマー収量は6gであった。得られたポリマーのNMR解析の結果、P-4の水酸基はほぼ完全にアクリル基で修飾されていることが分かった。またポリマーの屈折率は1.389であった。

【0161】本発明の他の含フッ素共重合体も上記合成例と同様にして合成される。

【0162】比較化合物1~4の合成

合成例2と同様の操作で、共重合体成分、仕込み組成を

変更することにより、比較化合物 $1\sim 4$ を得た。得られ * 25、比較化合物 4 が 1 . 4 1 7 であった。 たポリマーの屈折率はそれぞれ比較化合物 1 が 1 . 4 2 【 0 1 6 3】

1、比較化合物2が1.413、比較化合物3が1.4* 【化32】

41

ランダム共重合体(a、b、cは各構成成分のモル分率を表す)

ランダム共重合体 (a, b, cは各構成成分のモル分率を表す)

	a/b/c
比較化合物 3	40/10/50
比較化合物 4	30/20/50

【0165】<u>比較化合物5の合成(特開平8-9232</u> 3号公報実施例5記載の化合物)

ヘキサフルオロプロピレン (HFP) の143g、エチルビニルエーテル (EVE) の50gおよびヒドロキシ 30ブチルビニルエーテル (HBVE) の20gを用いて上記同様の操作により重合を行い、比較化合物5を合成し★

比較化合物 5

★た。得られたポリマーの組成分析を元素分析およびNM Rを用いて行ったところ、HFP/EVE/HBVE= 50/40/10 (モル比) であった。またポリマーの 屈折率は1.385であった。

【0166】 【化34】

(ランダム共重合体)

【0167】<u>比較化合物6の合成(特開平10-147</u> 749号公報実施例5記載の化合物)

上記比較化合物1の10gおよびγートリエトキシシリルプロピルイソシアネート1g、ジブチルチンジラウレート1mgをメチルエチルケトン50g中混合し、窒素ガス雰囲気下、20℃で12時間撹拌することにより、

水酸基の一部をアルコキシシリル基に変成した比較化合 物6のMEK溶液を得た。固形分屈折率は1.394であった。

【0168】 【化35】

43 比較化合物 6

【0169】比較化合物7の合成

あった。 [0170] 上記合成例4と同様にして水酸基含有ポリマーに対し て、アクリル酸クロライドを作用させることにより比較 10 【化36】 化合物7を合成した。ポリマーの屈折率は1.403で

【0171】<実施例1:硬化皮膜の評価>本発明の共 重合体(P-5、30)および比較化合物1~4をそれ ぞれメチルイソブチルケトンに30質量%の濃度になる ように溶解し、光酸発生剤UVI6990(ユニオンカ ーバイド日本(株)社製)を共重合体に対して5質量% 添加した液を作製した。該皮膜形成用組成物を硝子基盤 上に塗布乾燥した後、500mj/cm²のエネルギーで 紫外線を照射、さらに120℃で10分間加熱すること により厚さ約20μmの皮膜を形成した。該皮膜の硬度 を微小硬度計((株)フィッシャー・インスツルメンツ 30 製:フィッシャースコープH100VP-HCU)を用※

※いて測定した。この際、ダイヤモンド製の四角錘圧子 (先端対面角度;136°)を使用し、押し込み深さが 1 μ mを超えない範囲で、適当な試験荷重下での押し込 み深さを測定した。ユニバーサル硬度値は試験荷重をそ の試験荷重で生じた圧痕の幾何学的形状から計算される 表面積で割った値で表される。各皮膜のユニバーサル硬 度値(HU)および硬化皮膜の屈折率(20℃の温度で アッベ屈折計(アタゴ(株)製)にて測定)を表3に示 した。

[0172]【表3】

含フッ素共重合体	ユニバーサル硬さ値(N/mm²)	硬化皮膜屈折率
P-5 (本発明	98.9	1.420
P-30 (本発明	99.5	1.410
比較化合物1(比較例	92.4	1.432
比較化合物2(比較例	23.2	1.422
比較化合物3(比較例	72.7	1.436
比較化合物 4 (比較例	2 7	1.433

【0173】本発明の含フッ素共重合体P-5、および P-30は高硬度化と低屈折率化の両立の観点から比較 40 化合物1~4に比べて優れることが分かる。すなわち、 エチルビニルエーテルを共重合した比較化合物1に対し ては硬度が優れるとともに本発明の共重合体の方が屈折 率が低く、比較化合物2に対しては、屈折率はほぼ同等 でも皮膜硬度の点で優れていることが分かる。一方パー フルオロ(プロピルビニルエーテル)を共重合した比較 化合物3および4は大きく劣ることが分かる。

【0174】<実施例2;反射防止膜の評価>

低屈折率層用塗布液の調製

下記表4に示す各成分を混合し、メチルエチルケトンに 50

溶解して固形分5%の低屈折率層用塗布液を作製した。 表 4 中の()内は各成分の固形分の質量部を表わす。 また表中、コロイダルシリカは日産化学工業(株)製ME K-STを表わす。サイメル303は三井サイテック (株) 製メチロール化メラミンを表わす。タケネートー とはD110は武田薬品工業(株)製イソシアネート系 硬化剤を表わす。DPHAは日本化薬(株)製ジペンタ エリスロトールヘキサアクリレートを表す。OXT22 1は東亜合成(株)製2官能オキセタン系硬化剤を表わ す。TEOSゾルはテトラエトキシシラン10gに対し て0.01N塩酸の2.26gを添加し、5時間撹拌し て調製したゾル液を表わす。SiNCOはyートリエトキシ

シリルプロピルイソシアネートを表わし、比較化合物6 と同様、含フッ素共重合体に対してあらかじめ反応させ て使用した。UVI6990はユニオンカーバイド日本 (株) 製光酸発生剤を表す。 IRG907はチバガイギ* *一(株)製光ラジカル重合開始剤を表す。DETXは日 本化薬製光増感剤を表す。

[0175]

【表4】

			1	
塗布液	含フッ案ポリマー	硬化剤	硬化触媒	コロイダ
				ルシリカ
Ln1	P-1 (100)		UVI6990 (6)	
Ln2	P-1 (70)		UVI6990 (6)	(30)
Ln3	P-1 (70)	TEOSゾル (30)	UVI6990 (6)	
Ln4	P-19 (70)		UVI6990 (6)	(30)
Ln5	P-20(70)		UV16990 (6)	(30)
Ln6	P - 38 (70)		UV16990 (6)	(30)
Ln7	P-42 (70)		UVI6990 (6)	(30)
Ln8	P-27 (56)	SiNCO (14)	UV16990 (6)	(30)
Ln9	P-5 (100)		UV16990 (6)	
Ln10	P-5 (80)		UV16990 (6)	(20)
Ln11	P-6 (70)	OXT221 (30)	UV16990 (6)	
Ln12	P-31 (70)		UV16990 (6)	(30)
Ln13	P-13(100)		IRG907 (6)	
			DETX (2)	
Ln14	P-15(100)		IRG907 (6)	
			DETX (2)	
Ln15	P-33 (80)	DPHA (20)	IRG907 (6)	
			DETX (2)	
Ln16	P-27 (56)	サイメル303	パラトルエンス	(30)
		(14)	ルホン酸 (2)	
Ln17	P-27 (56)	タケネート	ジプチルチンジ	(30)
		D110	ラウレート(1)	
		(14)		
Ln18	比較化合物 6		UV16990 (6)	
(比較例1)				
Ln 19	比較化合物 6		UV16990 (6)	(30)
(比較例2)				
Ln20	比較化合物 5	サイメル303	パラトルエンス	
(比較例3)	(80)	(20)	ルホン酸(2)	
Ln21	比較化合物 5	サイメル303	パラトルエンス	(30)
(比較例4)	(56)	(14)	ルホン酸 (2)	
Ln22	比較化合物 1		UV16990 (6)	
(比較例5)	(100)			
Ln23	比較化合物3		UV16990 (6)	
(比較例6)				
Ln24	比較化合物7		IRG907 (6)	
(比較例7)	(100)	<u> </u>	DETX (2)	

【0176】第一層(ハードコート層)用塗布液の調製 ジペンタエリスリトールペンタアクリレートとジペンタ エリスリトールヘキサアクリレートの混合物(DPHA (商品名)、日本化薬(株)製)125gおよびウレタ ンアクリレートオリゴマー(UV-6300B(商品 名)、日本合成化学工業(株)製)125gを、439 gの工業用変性エタノールに溶解した。得られた溶液 に、光重合開始剤(イルガキュア907(商品名)、チ バーガイギー社製) 7.5 gおよび光増感剤(カヤキュ アーDETX (商品名)、日本化薬 (株) 製) 5.0 g を49gのメチルエチルケトンに溶解した溶液を加え た。混合物を撹拌した後、1ミクロンメッシュのフィル ターでろ過してハードコート層の塗布液を調製した。

【0177】二酸化チタン分散物の調製

B (商品名) 、石原産業 (株) 製) 30質量部、アニオ ン性ジアクリレートモノマー(PM21(商品名)、日 本化薬(株)製)4.5質量部、カチオン性メタクリレ ートモノマー (DMAEA (商品名)、興人 (株) 製) 0.3質量部およびメチルエチルケトン65.2質量部 を、サンドグラインダーにより分散し、二酸化チタン分 散物を調製した。

【0178】第二層(中屈折率層) 塗布液の調製 シクロヘキサノン151.9gおよびメチルエチルケト ン37.0gに、光重合開始剤(イルガキュア907 (商品名)、チバーガイギー社製) 0.14gおよび光 増感剤(カヤキュアーDETX(商品名)、日本化薬 (株) 製) 0. 04gを溶解した。さらに上記二酸化チ タン分散物 6. 1 g およびジペンタエリスリトールペン コア/シェル構造の二酸化チタン微粒子(TTO-55 50 タアクリレートとジペンタエリスリトールヘキサアクリ

レートの混合物 (DPHA、日本化薬(株)製) 2.4 gを加え、室温で30分間撹拌した後、1ミクロンのメッシュのフィルターでろ過して、中屈折率層用塗布液を調製した。

【0179】第三層(高屈折率層) 塗布液の調製シクロへキサノン152.8gおよびメチルエチルケトン37.2gに、光重合開始剤(イルガキュア907(商品名)、チバーガイギー社製)0.06gおよび光増感剤(カヤキュアーDETX(商品名)、日本化薬(株)製)0.02gを溶解した。さらに、二酸化チタン分散物13.13gおよびジペンタエリスリトールペンタアクリレートとジペンタエリスリトールペキサアクリレートの混合物(DPHA(商品名)、日本化薬(株)製)0.76gを加え、室温で30分間撹拌した後、1ミクロンのメッシュのフィルターでろ過して、高屈折率層用塗布液を調製した。

【0180】反射防止フィルムの作成

80ミクロンの厚さのトリアセチルセルロースフィルム (TAC-TD80U(商品名)、富士写真フイルム (株) 製) に、ゼラチン下塗り層を設け、ゼラチン下塗 20 り層の上に、上記のハードコート層の塗布液を、バーコ ータを用いて塗布し、120℃で乾燥した。次に窒素雰 囲気下紫外線を照射して、塗布層を硬化させ、厚さ7. 5ミクロンのハードコート層を形成した。続いて、上記 中屈折率層用の塗布液をハードコート層の上にバーコー タを用いて塗布し、120℃で乾燥した後、窒素雰囲気 下紫外線を照射して塗布層を硬化させ、中屈折率層(屈 折率: 1. 72、厚さ: 81 nm) を形成した。続い て、中屈折率層の上に上記高屈折率層用途布液をバーコ ータを用いて塗布し、120℃で乾燥した後、紫外線を 30 照射して塗布層を硬化させ、高屈折率層(屈折率: 1. 92、厚さ:53nm)を形成した。さらに、上記表4 に示した低屈折率層用塗布液 (本発明Ln1~Ln15 および比較例Ln18, 19, 22~24) を高屈折率

層上にバーコータを用いて厚さ85nmとなる様に塗布し、窒素雰囲気下紫外線を照射した後、120℃で10分間乾燥して、低屈折率層を形成した。同様に上記表4に示した低屈折率層用塗布液(本発明Ln16,17お

48

【0181】塗設フィルムの性能評価

こうして得られた第1~4層を塗設したフィルム(本発 10 明実施例1~17、比較例1~7)について、下記性能 評価を実施した。

【0182】(1)平均反射率

分光光度計(日本分光(株)製)を用いて、380~780 nmの波長領域において、入射角5°における分光反射率を測定した。結果には450~650 nmの鏡面平均反射率を用いた。

【0183】(2)鉛筆硬度評価

反射防止フィルムを温度 2 5 ℃、湿度 6 0 % R H で 2 時 間調湿した後、JISK 5 4 0 0 に記載の鉛筆硬度評 価を行った。

【0184】(3)耐傷性試験

膜表面をスチールウール#0000を用いて、200g の荷重下で1回擦った後に、傷のつくレベルを確認し た。判定は次の基準に従った。

全くつかない :○ 細かい傷がつく:△ 傷が著しい :×

【0185】(4)密着性評価

碁盤目―セロテープ(登録商標) 剥離試験をJISK5400に準拠して行った。100分割した桝目の内の剥がれずに残った数(x)をx/100の形で表記した。

【0186】得られた結果を表5に示す。

[0187]

【表5】

22.0						
	低屈折率層 塗布液	低屈折率層 屈折率	平均反射率	鉛筆硬度	耐傷性	密着性
実施例(1)	Ln1	1.388	0.29	2H	0	100/100
実施例(2)	Ln2	1.405	0.31	3H	0	100/100
実施例(3)	Ln3	1.415	0.31	3H	0	100/100
実施例(4)	Ln4	1.400	0.31	3H	0	100/100
実施例(5)	Ln5	1.391	0.30	3H	0	100/100
実施例(6)	Ln6	1.408	0.31	3 H	0	100/100
実施例(7)	Ln7	1.399	0.31	3 H	0	100/100
実施例(8)	Ln8	1.412	0.32	3H	0	100/100
実施例(9)	Ln9	1.420	0.35	2H	0	100/100
実施例(10)	Ln10	1.427	0.38	3H	0	100/100
実施例(11)	Ln11	1.425	0.37	2 H	0	100/100
実施例(12)	Ln12	1.420	0.35	2 H	0	100/100
実施例(13)	Ln13	1.410	0.32	3 H	0	100/100
実施例(14)	Ln14	1.405	0.31	3H	0	100/100
実施例(15)	Ln 15	1.413	0.32	3 H	0	100/100
実施例(16)	Ln16	1.423	0.36	3 H	0	100/100
実施例(17)	Ln17	1.422	0.36	3H	0	100/100
比較例(1)	Ln18	1.403	0.31	В	×	70/100
比較例(2)	Ln19	1.416	0.32	H	Δ	95/100
比較例(3)	Ln20	1.424	0.38	В	×	80/100
比較例(4)	Ln21	1.430	0.39	H_	Δ	90/100
比較例(5)	Ln22	1.431	0.40	2H	Δ	100/100
比較例(6)	Ln23	1.436	0.44	В	×	0/100
比較例(7)	Ln24	1.405	0.32	В	×	0/100

【0188】本実施例から明らかなように、本発明の反射防止フィルムは広い波長領域で、非常に低い表面反射率、かつ十分に強靱な膜強度を有し、基盤への密着性にも優れていることがわかる。一方、比較例では反射率はある程度低くなるものもあるが、膜強度および基盤への密着性の点で劣ることが分かる。

【0189】反射防止フィルムを設置した表示装置の作成

上記で作成した実施例1~17、比較例1~7の反射防止フィルムを日本電気株式会社より入手したパーソナル 30コンピューターPC9821NS/340Wの液晶ディスプレイ表面に貼り付け、表面装置サンプルを作成し、その表面反射による風景映り込み程度を目視にて評価した。本発明の実施例1~17の反射防止フィルムを設置した表示装置は周囲の風景映り込みが殆どなく、快適な視認性を示しかつ充分な表面強度を有するものであったのに対し、比較例1~7のフィルムを設置した表示装置は周囲の映り込みはある程度低減できるものの表面強度にも劣るものであった。 *

* [0190]

【発明の効果】本発明のポリマーを含有する皮膜形成用 組成物は屈折率が低く、強度に優れた皮膜を形成する。 さらにこの皮膜形成用組成物を低屈折率層用素材として 使用した反射防止フィルムは、反射防止性能が高く、耐 傷性にも優れている。この反射防止フィルムを用いた偏 光板及び液晶表示装置は、外光の映り込みが十分に防止 されているうえ、耐傷性も高いという優れた効果を奏す る。

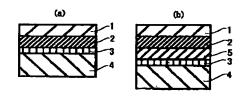
0 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の反射防止膜が複合膜の場合の層構成を示す断面模式図であり、(a)は4層構成、(b)は5層構成の例を示す。

【符号の説明】

- 1 低屈折率層
- 2 高屈折率層
- 3 ハードコート層
- 4 透明支持体
- 5 中屈折率層

【図1】



フロントページの続き

F ターム(参考) 2K009 AA05 AA06 AA15 BB28 CC03 CC09 CC24 CC26 CC35 CC42 EE03 4J100 AC21Q AC22Q AE03S AE09P AE09R BA02P BA77R BB13P BB17P BB18P BC04P BC53P

BC54R CA05 CA06 JA00